



(9) BUNDESREPUBLIK

DEUTSCHLAND



DEUTSCHES PATENTAMT

[®] Offenlegungsschrift

® DE 4235975 A1

(21) Aktenzeichen:

P 42 35 975.9

Anmeldetag:

24. 10. 92

Offenlegungstag:

28. 4.94

(5) Int. Cl.5:

C 07 C 25/24

C 07 C 22/08 C 07 C 23/20

C 07 C 13/32 C 07 C 43/225

G 02 F 1/13

C 09 K 19/32 G 09 F 9/35

(71) Anmelder:

Merck Patent GmbH, 64293 Darmstadt, DE

② Erfinder:

Poetsch, Eike, Dr., 6109 Mühltal, DE; Finkenzeller, Ulrich, Dr., 6831 Plankstadt, DE; Binder, Werner, 6110 Dieburg, DE

- (54) Methylenspiroalkan-Derivate
- Die Erfindung betrifft Methylenspiroalkan-Derivate der Formel I

$$MC$$
 (I)

worin

X[†] und X² jeweils unabhängig voneinander H, F, Cl, CF₃ oder Alkyl mit 1 bis 6 C-Atomen,

W CH₂ oder CH₂CH₂, MG eine mesogene Gruppe, und

m 1, 2 oder 3

bedeuten, sowie deren Verwendung als Komponente flüssigkristalliner Medien für elektrooptische Anzeigen.

worin

r und s jeweils 0, 1, 2 oder 3 bedeuten,

Z¹ und Z² jeweils unabhängig voneinander -CO-O-, -O-CO-, -CH₂O-, -OCH₂-, -CH₂CH₂-,

5

10

15

25

35

40

50

55

-C=C- oder eine Einfachbindung,

R1 eine Alkyl-, Alkoxy-, Alkenyl oder Alkenyloxygruppe mit 1 bis 16 C-Atomen und

n 0, 1, oder 4

bedeuten.

b) Derivate, worin W CH2 ist.

c) Derivate, worin X1 und X2 gleich sind und H oder F bedeuten.

d) Derivate der Formel I1

worin A^1 und Z^2 die angegebene Bedeutung besitzen.

e) Derivate nach Anspruch 5 der Formel I2,

$$F \longrightarrow (Z^2-A^2)_n-R^2$$
 (I2)

worin R², Z², A² und n die angegebene Bedeutung besitzen.

Gegenstand der Erfindung ist weiterhin die Verwendung dieser Verbindungen als Komponenten flüssigkristalliner Medien. Gegenstand der Erfindung sind ferner flüssigkristalline Medien mit einem Gehalt an mindestens einer Verbindung, welche eine Gruppe der Formel

$$X^1$$
 X^2
 X^2

worin X¹, X², W und m die angegebene Bedeutung besitzen, aufweist, vorzugsweise einer Verbindung der Formel I. Sowie Flüssigkristallanzeigeelemente, insbesondere elektrooptische Anzeigeelemente, die derartige Medien enthalten, insbesondere Matrix-Flüssigkristallanzeigen.

Der Begriff mesogene Gruppe ist dem Fachmann geläufig (z. B. H. Kelker, H. Hatz, Handbook of Liquid Crystals) und steht für einen sogenannten "rod-like"-Rest bestehend aus Ringgliedern, ggf. Brückengliedern und Flügelgruppen.

Der Einfachheit halber bedeuten im folgenden Cbu = -CX¹X² einen Rest der Formel

Cyc einen 1,4-Cyclohexylenrest, Che einen 1,4-Cyclohexylenrest, Dio einen 1,3-Dioxan-2,5-diylrest, Dit einen 1,3-Dithian-2,5-diylrest, Phe einen 1,4-Phenylenrest, PheF einen ein- oder zweifach durch Fluor substituierten 1,4-Phenylenrest, Pyd einen Pyridin-2,5-diylrest, Pyr einen Pyrimidin-2,5-diylrest und Bi einen Bicyclo(2,2,2)-octylenrest, wobei Cyc und/oder Phe unsubstituiert oder ein- oder zweifach durch F oder CN substituiert sein können.

Die Verbindungen der Formel I umfassen dementsprechend Verbindungen mit zwei Ringen der Teilformeln

Ia bis Ib:

$$R^{1}$$
- A^{1} - Cbu = $CX^{1}X^{2}$ Ia R^{1} - A^{1} - Z^{1} - Cbu = $CX^{1}X^{2}$ Ib

Verbindungen mit drei Ringen der Teilformeln Ic bis If:

sowie Verbindungen mit vier Ringen der Teilformeln Ig bis In:

```
\begin{array}{llll} & R^1-A^2-A^2-A^1-Cbu=CX^1X^2 & Ig \\ & R^1-A^2-Z^2-A^2-A^1-Cbu=CX^1X^2 & Ih \\ & R^1-A^2-A^2-Z^2-A^1-Cbu=CX^1X^2 & Ii \\ & R^1-A^2-A^2-A^1-Z^1-Cbu=CX^1X^2 & Ij \\ & R^1-A^2-Z^2-A^2-Z^2-A^1-Cbu=CX^1X^2 & Ik \\ & 20 & R^1-A^2-Z^2-A^2-A^1-Z^1-Cbu=CX^1X^2 & Il \\ & R^1-A^2-A^2-Z^2-A^1-Z^1-Cbu=CX^1X^2 & Im \\ & R^1-A^2-Z^2-A^1-Z^2-A^1-Z^1-Cbu=CX^1X^2 & In \\ & R^1-A^2-Z^2-A^1-Z^2-A^1-Z^1-Cbu=CX^1X^2 & In \\ \end{array}
```

Darunter sind besonders diejenigen der Teilformeln Ia, Ib, Ic, Id, Ie, If, Ig, Ii und Il bevorzugt.

Die bevorzugten Verbindungen der Teilformel Ia umfassen diejenigen der Teilformeln Iaa bis Iah:

35

Darunter sind diejenigen der Formeln Iaa, Iab, Iac, Iad, Iaf und Iag besonders bevorzugt. Die bevorzugten Verbindungen der Teilformel Ib umfassen diejenigen der Teilformeln Iba bis Ibm:

```
R^1-Phe-CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-Cbu=CX<sup>1</sup>X<sup>2</sup>
                                                    Iba
R^1—Phe—OCH<sub>2</sub>—Cbu=CX<sup>1</sup>X<sup>2</sup>
                                                Ibb
R^1-Cyc-CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-Cbu=CX<sup>1</sup>X<sup>2</sup>
R^1-Dio-CH_2-CH_2-Cbu=CX^1X^2
                                                       Ibd
R^1-Phe-COO-Cbu=CX^1X^2
R^1-Cyc-COO-Cbu=CX^1X^2

R^1-A\dagger -CH2Cbu=CX^1X^2
                                               Ibf
                                               Ibg
R^1-A^1C=C-Cbu=CX^1X^2
R^1-A^1-CH_2O-Cbu=CX^1X^2
R^1-A-OCH_2-Cbu=CX^1X^2
                                              Ibj
R^{1}-A^{1}-COO-Cbu-CX^{1}X^{2}
R^{1}-A^{1}-OCO-Cbu=CX^{1}X^{2}
                                             Ibk
R^1-Che-CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-Cbu=CX<sup>1</sup>X<sup>2</sup>
```

Die bevorzugten Verbindungen der Teilformel Ic umfassen diejenigen der Teilformeln Ica bis Icm:

```
R^1-Phe-Phe-Cbu=CX^1X^2
                                  Īca
R1-Phe-Pyd-Cbu=CX1X2
                                  Icb
R^1-Phe-Dio-Cbu=CX^1X^2
                                  Icc
R^1-Cyc-Cyc-Cbu=CX^1X^2
                                  Icd
R^{1}—Dio—Cyc—Cbu = CX^{1}X^{2}

R^{1}—Pyd—Phe—Cbu = CX^{1}X^{2}

R^{1}—Pyr—Phe—Cbu = CX^{1}X^{2}
                                  Ice
                                  Icf
                                 Icg
R^1-Phe-Pyr-Cbu=CX^1X^2
                                 Ich
R^1-Cyc-Phe-Cbu=CX^1X^2
                                  Ici
R^1-Dit-Phe-Cbu-CX^1X^2
                                 Icj
R^1-Dio-Phe-Cbu=CX^1X^2
                                  Ick
R^1-Che-Phe-Cbu=CX^1X^2
                                  Icl
R^1—Phe—Che—Cbu=CX^1X^2
                                  Icm
```

Darunter sind diejenigen der Formeln Ica, Icc, Icd, Ice, Ici und Icj besonders bevorzugt. Die bevorzugten Verbindungen der Teilformel Id umfassen diejenigen der Teilformeln Ida bis Idm:

```
R^1-Phe-Z^1-Phe-Z^1-Cbu=CX^1X^2
                                                         Ida
R^1-Phe-Z^1-Bi-Z^1-Cbu=CX^1X^2
                                                       Idb
                                                                                                                                                       5
R^1-Phe-Z^1-Dio-Z^1-Cbu=CX^1X^2
                                                         Idc
R^1-Cyc-Z^1Cyc-Z^1-Cbu=CX^1X^2
R<sup>1</sup>—Dio—Z<sup>1</sup>—Cyc—Z<sup>1</sup>—Cbu=CX<sup>1</sup>X<sup>2</sup>
R<sup>1</sup>—Pyd—Z<sup>1</sup>—Phe—Z<sup>1</sup>—Cbu=CX<sup>1</sup>X<sup>2</sup>
R<sup>1</sup>—Pyd—Z<sup>1</sup>—Phe—Z<sup>1</sup>—Cbu=CX<sup>1</sup>X<sup>2</sup>
R<sup>1</sup>—Pyr—Z<sup>1</sup>—Phe—Z<sup>1</sup>—Cbu=CX<sup>1</sup>X<sup>2</sup>
R<sup>1</sup>—Phe—Z<sup>1</sup>—Pyr—Z<sup>1</sup>—Cbu=CX<sup>1</sup>X<sup>2</sup>
                                                        Ide
                                                         Idf
                                                         Idg
                                                                                                                                                      10
                                                        Idh
                                                        Idi
R^{1}-Phe-Z^{1}-Cyc-Z^{1}-Cbu=CX^{1}X^{2}
                                                         Idj
R^1-Cyc-Z^1-Phe-Z^1-Cbu=CX^1X^2
                                                         Idk
R^{1}-Dio-Z^{1}-Phe-Z^{1}-Cbu=CX^{1}X^{2}

R^{1}-Che-Z^{1}-Phe-Z^{1}-Cbu=CX^{1}X^{2}
                                                         Idl
                                                                                                                                                     15
                                                         Idm
   Die bevorzugten Verbindungen der Teilformel Ie umfassen die jenigen der Teilformeln Iea bis Iek:
R^1-Ppyr-Z^1-Phe-Cbu=CX^1X^2

R^1-Dio-Z^1-Phe-Cbu=CX^1X^2
                                                   lea
                                                                                                                                                     20
R^1-Cyc-Z^1-Phe-Cbu=CX^1X^2
                                                  Iec
R^1-Cyc-Z^1-Dio-Cbu=CX^1X^2
                                                  Ied
R^{1} – Phe – Z^{1} – Cyc – Cbu = CX^{1}X^{2}

R^{1} – Dio – Z^{1} – Cyc – Cbu = CX^{1}X^{2}

R^{1} – Cyc – Z^{1} – Cyc – Cbu = CX^{1}X^{2}

R^{1} – Phe – Z^{1} – Dio – Cbu = CX^{1}X^{2}
                                                   Iee
                                                  Tef
                                                                                                                                                     25
                                                   Ieg
                                                  Ieh
R^1-Pyd-Z^1-Phe-Cbu=CX^1X^2
                                                  Iei
R^1-Phe-Z^1-Pyr-Cbu=CX^1X^2

R^1-Phe-Z^1-Che-Cbu=CX^1X^2
                                                  Iej
                                                  Iek
                                                                                                                                                     30
   Die bevorzugten Verbindungen der Teilformel If umfassen diejenigen der Teilformeln Ifa bis Ifp
R^1-Pyr-Phe-Z^1-Cbu=CX^1X^2
R^1-Pyr-Phe-OCH<sub>2</sub>-Cbu=CX<sup>1</sup>X<sup>2</sup>

R^1-Bi-Phe-Z<sup>1</sup>-Cbu=CX<sup>1</sup>X<sup>2</sup> Ifo
                                                                                                                                                     35
R^1-Phe-Phe-Z^1-Cbu=CX^1X^2
                                                  Ifd
R^1-Pyr-CyC-Z^1-Cbu=CX^1X^2
                                                   Ife
R^1-Cyc-Cyc-Z^1-Cbu=CX^1X^2
\begin{array}{l} R^1 - Cyc - Cyc - CH_2CH_2 - Cbu = CX^1X^2 \\ R^1 - Pyd - Phe - Z^1 - Cbu = CX^1X^2 \end{array} \quad \text{Ifh}
                                                           Ifg
                                                                                                                                                     40
R<sup>1</sup>-Dio-Phe-Z<sup>1</sup>-Cbu=CX<sup>1</sup>X<sup>2</sup>
                                                  Ifi
R^1-Dio-Cyc-Z^1-Cbu=CX^1X^2
R^1-Phe-CyC-Z^1-Cbu=CX^1X^2

R^1-Phe-Pyd-Z^1-Cbu=CX^1X^2
                                                   Ifk
                                                  Ifl
R^1-Che-Phe-Z^1-Cbu=CX^1X^2
                                                  Ifm
                                                                                                                                                     45
R^1-Phe-Che-Z^1-Cbu=CX^1X^2
                                                  Ifn
R^1-Cyc-Phe-Z^1-Cbu=CX^1X^2
                                                  Ifo
R^1-Cyc-Dio-Z^1-Cbu=CX^1X^2
                                                  Ifp
   Die bevorzugten Verbindungen der Formeln Ig umfassen die jenigen der Formeln Iga bis Igf:
                                                                                                                                                     50
R^1-Phe-Phe-Cbu=CX^1X^2
R^1-Cyc-Phe-Phe-Cbu=CX^1X^2
                                                    Igb
R^1-Cyc-Cyc-Phe-Cbu=CX^1X^2
                                                    Igc
R^1-Phe-Cyc-Cyc-Cbu=CX^1X^2
                                                    Igd
                                                                                                                                                     55
R^1-Cyc-Cyc-Cyc-Cbu=CX^1X^2
                                                    Ige
R^1-Cyc-Phe-Phe-Cbu=CX^1X^2
                                                    Igf
   In den Verbindungen der vor- und nachstehenden Formeln sind die Reste X1 und X2 gleich oder verschieden
voneinander, vorzugsweise sind sie gleich und bedeuten insbesondere beide F.
                                                                                                                                                     60
   Somit bedeutet die endständige Gruppe Cbu = CX1X2 vorzugsweise eine Gruppe der Formeln 1 bis 8:
Cbu = CF_2
Cbu = CH_2
Cbu = CCl2
                                                                                                                                                     65
Cbu-CFCl
Cbu = CF - CF_3
Cbu = CC1CF3
```

Cbu=CHF 7 Cbu=CHCl 8

5

10

Der Rest Cbu = bedeutet vorzugsweise

R¹ bedeutet vorzugsweise Alkyl, ferner Alkoxy. A¹ oder A² bedeuten bevorzugt Phe, Cyc, Che, Pyr oder Dio. Bevorzugt enthalten die Verbindungen der Formel I nicht mehr als einen der Reste Bi, Pyd, Pyr, Dio oder Dit.

Bevorzugt sind auch Verbindungen der Formel I sowie aller Teilformeln, in denen A¹ und/oder A² ein- oder zweifach durch F oder einfach durch CN substituiertes 1,4-Phenylen bedeutet.

Insbesondere sind dies 2-Fluor-1,4-phenylen, 3-Fluor-1,4-phenylen und 2,3-Difluor-1,4-phenylen, 2,6-Difluor-1,4-phenylen, 3,5-Difluor-1,4-phenylen sowie 2-Cyan-1,4-phenylen und 3-Cyan-1,4-phenylen.

Besonders bevorzugt sind diejenigen Verbindungen der Formeln I, in denen A¹ oder A² unsubstituiertes oder ein- oder zweifach durch F substituiertes 1,4-Phenylen bedeutet.

Z¹ und Z² bedeuten bevorzugt eine Einfachbindung, —CO—O—, —O—CO— und —CH₂CH₂—, in zweiter Linie bevorzugt —CH₂O— und —OCH₂—.

Falls R¹ einen Alkylrest oder einen Alkoxyrest bedeutet, so kann dieser geradkettig oder verzweigt sein. Vorzugsweise ist er geradkettig, hat 2,3,4,5,6 oder 7 C-Atome und bedeutet demnach bevorzugt Ethyl, Propyl, Butyl, Pentyl, Hexyl, Heptyl, Ethoxy, Propoxy, Butoxy, Pentoxy, Hexoxy oder Heptoxy, ferner Methyl, Octyl, Nonyl, Decyl, Undecyl, Dodecyl, Tridecyl, Tetradecyl, Pentadecyl, Methoxy, Octoxy, Nonoxy, Decoxy, Undecoxy, Dodecoxy, Tridecoxy oder Tetradecoxy.

Oxaalkyl bedeutet vorzugsweise geradkettiges 2-Oxapropyl (-Methoxymethyl), 2-(-Ethoxymethyl) oder 3-Oxabutyl (-2-Methoxyethyl), 2-, 3- oder 4-Oxapentyl, 2-, 3-, 4- oder 5-Oxahexyl, 2-, 3-, 4-, 5- oder 6-Oxaheptyl, 2-, 3-, 4-, 5-, 6- oder 7-Oxaoctyl, 2-, 3-, 4-, 5-, 6- oder 7-Oxaoctyl, 2-, 3-, 4-, 5-, 6-, 7- oder 8-Oxanonyl, 2-, 3-, 4-, 5-, 6-, 7-, 8- oder 9-Oxadecyl.

Falls R¹ einen Alkenylrest bedeuten, so kann dieser geradkettig oder verzweigt sein. Vorzugsweise ist er geradkettig und hat 2 bis 10 C-Atome. Er bedeutet demnach besonders Vinyl, Prop-1-, oder Prop-2-enyl, But-1-, 2- oder But-3-enyl, Pent-1-, 2-, 3- oder Pent-4-enyl, Hex-1-, 2-, 3-, 4- oder Hex-5-enyl, Hept-1-, 2-, 3-, 4-, 5- oder Hept-6-enyl, Oct-1-, 2-, 3-, 4-, 5-, 6- oder Oct-7-enyl, Non-1-, 2-, 3-, 4-, 5-, 6-, 7- oder Non-8-enyl, Dec-1-, 2-, 3-, 4-, 5-, 6-, 7-, 8-oder Dec-9-enyl.

Falls R¹ einen Alkylrest bedeutet, in dem eine CH2-Gruppe durch —O— und eine durch —CO— ersetzt ist, so sind diese bevorzugt benachbart. Somit beeinhalten diese eine Acyloxygruppe —CO—O— oder eine Oxycarbonylgruppe O—CO—. Vorzugsweise sind diese geradkettig und haben 2 bis 6 C-Atome. Sie bedeuten demnach besonders Acetyloxy, Propionyloxy, Butyryloxy, Pentanoyloxy, Hexanoyloxy, Acetyloxymethyl, Propionyloxymethyl, Butyryloxymethyl, Pentanoyloxymethyl, 2-Acetyloxyethyl, 2-Propionyloxyethyl, 2-Butyryloxyethyl, 3-Acetyloxypropyl, 3-Propionyloxypropyl, 4-Acetyloxybutyl, Methoxycarbonyl, Ethoxycarbonyl, Propoxycarbonyl, Butoxycarbonyl, Pentoxycarbonyl, Methoxycarbonylmethyl, Ethoxycarbonylmethyl, Propoxycarbonylmethyl, Butoxycarbonylmethyl, 2-(Methoxycarbonyl)ethyl, 2-(Propoxycarbonyl)ethyl, 3-(Methoxycarbonyl)propyl, 3-(Ethoxycarbonyl)propyl, 4-(Methoxycarbonyl)-butyl.

Falls R¹ einen Alkenylrest bedeutet, in dem eine CH₂-Gruppe durch CO oder CO—O oder O—CO-ersetzt ist, so kann dieser geradkettig oder verzweigt sein. Vorzugsweise ist er geradkettig und hat 4 bis 13 C-Atome. Er bedeutet demnach besonders Acryloyloxymethyl, 2-Acryloyloxyethyl, 3-Acryloyloxypropyl, 4-Acryloyloxybutyl, 5-Acryloyloxypentyl, 6-Acryloyloxyhexyl, 7-Acryloyloxyheptyl, 8-Acryloyloxyoctyl, 9-Acryloyloxynonyl, 10-Acryloyloxydecyl, Methacryloyloxymethyl, 2-Methacryloyloxybutyl, 3-Methacryloyloxypropyl, 4-Methacryloyloxybutyl, 5-Methacryloyloxypentyl, 6-Methacryloyloxyhexyl, 7-Methacryloyloxyheptyl, 8-Methacryloyloxyoctyl, 9-Methacryloyloxynonyl.

Verbindungen der Formel I, die über für Polymerisationsreaktionen geeignete Flügelgruppen R¹ verfügen, eignen sich zur Darstellung flüssigkristalliner Polymerer.

Verbindungen der Formeln I mit verzweigten Flügelgruppen R¹ können gelegentlich wegen einer besseren Löslichkeit in den üblichen flüssigkristallinen Basismaterialien von Bedeutung sein, insbesondere aber als chirale Dotierstoffe, wenn sie optisch aktiv sind. Smektische Verbindungen dieser Art eignen sich als Komponenten für ferroelektrische Materialien.

Verbindungen der Formel I mit SA-Phasen eignen sich beispielsweise für thermisch adressierte Displays.

Verzweigte Gruppen dieser Art enthalten in der Regel nicht mehr als eine Kettenverzweigung. Bevorzugte verzweigte Reste R¹ sind Isopropyl, 2-Butyl (= 1-Methylpropyl), Isobutyl (= 2-Methylpropyl), 2-Methylbutyl, Isopentyl (= 3-Methylbutyl), 2-Methylpentyl, 3-Methylpentyl, 2-Ethylhexyl, 2-Propylpentyl, Isopropoxy, 2-Methylpropoxy, 2-Methylbutoxy, 3-Methylpentoxy, 3-Methylpentoxy, 3-Methylpentoxy, 2-Ethylhexoxy, 1-Methylhexoxy, 1-Methylhexoxy, 1-Methylhexyl, 2-Nonyl, 2-Decyl, 2-Dodecyl, 6-Methyloctoxy, 6-Methyloctaroyloxy, 5-Methylheptyloxycarbonyl, 2-Methylbutyryloxy, 3-Methylvaleryloxy, 4-Methylhexanoyloxy, 2-Chlor-propionyloxy, 2-Chlor-3-methylbutyryloxy, 2-Chlor-4-methylvaleryloxy, 2-Chlor-3-methylvaleryloxy, 2-Chlor-

Falls R¹ einen Alkylrest darstellt, in dem zwei oder mehr CH₂-Gruppen durch —O— und/oder —CO—O— ersetzt sind, so kann dieser geradkettig oder verzweigt sein. Vorzugsweise ist er verzweigt und hat 3 bis 12 C-Atome. Er bedeutet demnach besonders Bis-carboxy-methyl, 2,2-Bis-carboxy-ethyl, 3,3-Biscarboxy-propyl,

4,4-Bis-carboxy-butyl, 5,5-Bis-carboxy-pentyl, 6,6-Bis-carboxy-hexyl, 7,7-Bis-carboxy-heptyl, 8,8-Biscarboxy-octyl, 9.9-Bis-carboxy-nonyl, 10,10-Bis-carboxydecyl, Bis-(methoxycarbonyl)-methyl, 2,2-Bis-(methoxycarbonyl)-ethyl, 3,3-Bis-(methoxycarbonyl)-propyl, 4,4-Bis-(methoxycarbonyl)-butyl, 5,5-Bis-(methoxycarbonyl)-pentyl, 6,6-Bis-(methoxycarbonyl)-hexyl, 7,7-Bis-(methoxycarbonyl)heptyl, 8,8-Bis-(methoxycarbonyl)-octyl, Bis-(ethoxycarbonyl)-methyl, 2,2-Bis-(ethoxycarbonyl)-ethyl, 3,3-Bis-(ethoxycarbonyl)-propyl, 4,4-Bis-(ethoxycarbonyl)-butyl, 5,5-Bis-(ethoxycarbonyl)-hexyl. Verbindungen der Formel I, die über für Polykondensationen geeignete Flügelgruppen R¹ verfügen, eignen sich zur Darstellung flüssigkristalliner Polykondensate. Formel I umfaßt sowohl die Racemate dieser Verbindungen als auch die optischen Antipoden sowie deren Gemische. Vorzugsweise bedeutet R¹, F, Cl, CF₃, OCF₃ oder OCF₂H, insbesondere wenn X und Y H oder Alkyl bedeuten. L¹ und L² sind vorzugsweise gleich und bedeuten F, Cl oder H, insbesondere H. Unter diesen Verbindungen der Formel I sowie den Unterformeln sind diejenigen bevorzugt, in denen mindestens einer der darin enthaltenden Reste eine der angegebenen bevorzugten Bedeutungen hat. In den Verbindungen der Formel I sind diejenigen Stereoisomeren bevorzugt, in denen die Ringe Cyc und Piperidin trans-1,4-disubstituiert sind. Diejenigen der vorstehend genannten Formeln, die eine oder mehrere Gruppen Pyd, Pyr, Dit und/oder Dio enthalten, umschließen jeweils die beiden 2,5-Stellungsisomeren. Insbesonders bevorzugte Verbindungen der Formel I, welche eine Gruppe der Formel 1 aufweisen, sind die der Teilformeln I1a bis I1n: 20 $alkyl-Cyc-Cbu=CF_2$ Ila $alkyl-Phe-Cbu=CF_2$ alkyl-Cyc-Cyc-Cbu=CF2 I1c alkyl-Cyc-Phe-Cbu=CF2 IId alkyl-Cyc-CH₂CH₂-Cbu=CF₂ 25 alkyl-Phe-CH₂CH₂-Cbu=CF₂ I1f $alkyl-Phe-CO-O-Cbu=CF_2$ $alkyl-Cyc-CO-O-Cbu=CF_2$ Iih alkyl-Cyc-Phe-C=C-Cbu=CF2 I1i alkyl-Cyc-Phe-CH₂CH₂-Cbu=CF₂ 30 $alkyl-Cyc-Cyc-CH_2CH_2-Cbu=CF_2$ ΙIk alkyl-Phe-Phe-CH₂CH₂-Cbu=CF₂ 111 $alkyl-Cyc-CH_2CH_2-Cyc-Cbu=CF_2\\$ I1m aikyl-Cyc-PheF-Cbu=CF₂ 35 Insbesondere bevorzugte Verbindungen der Formel I, welche eine Gruppe der Formel 2 aufweisen, sind diejenigen der Teilformeln I2a bis I2o: alkyl-Phe-Cbu-CH2Cl alkyl-Cyc-Cbu=CH₂Cl 40 $alkyl-Cyc-Phe-Cbu=CH_2Cl$ I2c alkyl-Cyc-Cyc-Cbu=CH2Cl I2d alkyl-Phe-Phe-Cbu-CH2Cl I2e $alkyl-Phe-CH_2CH_2-Cbu=CH_2Cl$ $alkyl-Cyc-CH_2CH_2-Cbu=CH_2Cl$ 12g 45 alkyl-CycCO-O-Cbu=CH₂Cl alkyl-PheCO-O-Cbu=CH₂Cl $alkyl-Cyc-Phe-C=C-Cbu=CH_2Cl$ alkyl-Cyc-Phe-CH₂CH₂-Cbu=CH₂Cl I2k alkyl-Cyc-Cyc-CH2CH2-Cbu=CH2Cl **I2**l 50 alkyl-Phe-Phe-CH2CH2-Cbu=CH2Cl I2m alkyl-Cyc-CH₂CH₂-Cyc-Cbu=CH₂Cl I2n alkyl-Cyc-PheF-Cbu=CH2Cl I2o Insbesondere bevorzugte Verbindungen der Formel I, welche eine Gruppe der Formel 3 enthalten, sind diejenigen der Teilformeln I3a bis I3o: alkyl-PheF-Cbu=CCl2 alkyl-Cyc-Cbu=CCl2 I3c

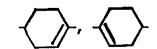
```
alkyl-Cyc-Cyc-CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-Cbu=CCl<sub>2</sub> I3l
alkyl-Phe-Phe-CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-Cbu=CCl<sub>2</sub> I3m
alkyl-Cyc-CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-Cyc-Cbu=CCl<sub>2</sub> I3n
alkyl-Cyc-PheF-Cbu=CCl<sub>2</sub> I3o
```

Insbesondere bevorzugte Verbindungen der Formel I, welche eine Gruppe der Formel 7 aufweisen, sind die enigen der Formeln I7a bis I7o:

```
alkyl-Phe-Cbu-CHF2
alkyl—Cyc—Cbu=CHF<sub>2</sub> I7b
alkyl—Cyc—Phe—Cbu=CHF<sub>2</sub>
alkyl-Cyc-Cyc-Cbu=CHF_2
                                         I7d
alkyl-Phe-Phe-Cbu-CHF2
alkyl-Phe-CH_2CH_2-Cbu-CHF_2
alkyl-Cyc-CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-Cbu=CHF<sub>2</sub>
alkyl-Cyc-CO-O-Cbu=CHF<sub>2</sub>
                                            I7h
alkyl-Phe-CO-O-Cbu=CHF2
alkyl-Cyc-Phe-C=C-Cbu=CHF_2
                                                     I7k
alkyl-Cyc-Phe-CH2CH2-Cbu=CHF2
alkyl-Cyc-Cyc-CH2CH2-Cbu=CHF2
                                                     171
alkyl-Phe-Phe-CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-Cbu-CHF<sub>2</sub>
alkyl-Cyc-CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-Cyc-Cbu-CHF<sub>2</sub>
                                                      I7m
                                                     17n
alkyl-Cyc-PheF-Cbu=CHF2 I70
```

In den voranstehenden Verbindungen der Teilformeln I1a bis I1m, I2a bis I2n, I3a bis I3n und I7a bis I7n bedeuten alkyljeweils Alkyl bzw. Alkoxygruppen mit 1 bis 12 C-Atomen.

Die 1,4-Cyclohexenylengruppe hat vorzugsweise folgende Strukturen:



Die Verbindungen der Formel I werden nach an sich bekannten Methoden dargestellt, wie sie in der Literatur (z.B. in den Standardwerken wie Houben-Weyl, Methoden der Organischen Chemie, Georg-Thieme-Verlag, Stuttgart beschrieben sind, und zwar unter Reaktionsbedingungen, die für die genannten Umsetzungen bekannt und geeignet sind. Dabei kann man auch von an sich bekannten, hier nicht näher erwähnten Varianten Gebrauch machen.

Die Verbindungen der Formel I können aus den entsprechenden 3-substituierten Spiroalkanonen durch Kondensation mit Methan-Derivaten nach C. Burton et al., Tetrahedron Lett. 29 (24), 3003-6 (1988) bzw. J. Fried, et al., Tetrahedron Lett. 25, 4329 (1984) in Gegenwart eines Phosphins hergestellt werden (z. B. Schema 1):

45

50

55

Schema 1

Weiterhin können die Verbindungen der Formel I hergestellt werden, indem man eine Verbindung, die sonst der Formel I entspricht, aber an Stelle von H-Atomen eine oder mehrere reduzierbare Gruppen und/oder C-C-Bindungen enthält, reduziert.

55

Als reduzierbare Gruppen kommen vorzugsweise Carbonylgruppen in Betracht, insbesondere Ketogruppen, ferner z. B. freie oder veresterte Hydroxygruppen oder aromatisch gebundene Halogenatome. Bevorzugte Ausgangsstoffe für die Reduktion entsprechen der Formel I, können aber an Stelle eines Cyclohexanringes einen Cyclohexenring oder Cyclohexanonring und/oder an Stelle einer —CH2CH2-Gruppe eine —CH-Gruppe und/oder an Stelle eines H-Atoms eine freie oder eine funktionell (z. B. in Form ihres p-Toluolsulfonats) abgewandelte OH-Gruppe enthalten.

Die Reduktion kann z. B. erfolgen durch katalytische Hydrierung bei Temperaturen zwischen etwa 0° und etwa 200° sowie Drucken zwischen etwa 1 und 200 bar in einem inerten Lösungsmittel, z. B. einem Alkohol wie Methanol, Ethanol oder Isopropanol, einem Ether wie Tetrahydrofuran (THF) oder Dioxan, einem Ester wie Ethylacetat, einer Carbonsäure wie Essigsäure oder einem Kohlenwasserstoff wie Cyclohexan. Als Katalysatoren eignen sich zweckmäßig Edelmetalle wie Pt oder Pd, die in Form von Oxiden (z. B. PtO₂, PdO), auf einem Träger (z. B. Pd auf Kohle, Calciumcarbonat oder Strontiumcarbonat) oder in feinverteilter Form eingesetzt werden können.

Ketone können auch nach den Methoden von Clemmensen (mit Zink, amalgamiertem Zink oder Zinn und Salzsäure, zweckmäßig in wäßrig alkoholischer Lösung oder in heterogener Phase mit Wasser/Toluol bei Temperaturen zwischen etwa 80 und 120°) oder Wolff-Kishner (mit Hydrazin, zweckmäßig in Gegenwart von Alkali wie KOH oder NaOH in einem hochsiedenden Lösungsmittel wie Diethylenglykol oder Triethylenglykol bei Temperaturen zwischen etwa 100 und 200°) zu den entsprechenden Verbindungen der Formel I, die Alkylgruppen und/oder —CH₂CH₂-Brücken enthalten, reduziert werden.

Weiterhin sind Reduktionen mit komplexen Hydriden möglich. Beispielsweise können Arylsulfonyloxygruppen mit LiAlH4 reduktiv entfernt werden, insbesondere p-Toluolsulfonyloxymethylgruppen zu Methylgruppen reduziert werden, zweckmäßig in einem inerten Lösungsmittel wie Diethylether oder THF bei Temperaturen zwischen etwa 0 und 100°. Doppelbindungen können mit NaBH4 oder Tributylzinnhydrid in Methanol hydriert

werden.

Verbindungen der Formel I, die ansonsten der Formel I entsprechen, aber an Stelle von 1,4-Phenylenresten 1,4-Cyclohexenylenreste besitzen, können zum Beispiel mit DDQ (Dichlordicyanobenzochinon) in einem geeigneten Lösungsmittel oxidiert werden.

Ester der Formel I können auch durch Veresterung entsprechender Carbonsäuren (oder ihrer reaktionsfähigen Derivate), insbesondere der Formel IV, mit Alkoholen bzw. Phenolen (oder ihren reaktionsfähigen Derivaten), insbesondere der Formel V, oder nach der DCC-Methode (DCC = Dicyclohexylcarbodiimid) erhalten werden.

Die entsprechenden Carbonsäuren und Alkohole bzw. Phenole sind bekannt oder können in Analogie zu bekannten Verfahren hergestellt werden.

Als reaktionsfähige Derivate der genannten Carbonsäuren eignen dich insbesondere die Säurehalogenide, vor allem die Chloride und Bromide, ferner die Anhydride, z. B. auch gemischte Anhydride, Azide oder Ester, insbesondere Alkylester mit 1-4 C-Atomen in der Alkylgruppe.

Als reaktionsfähige Derivate der genannten Alkohole bzw. Phenole kommen insbesondere die entsprechenden Metall-alkoholate bzw. Phenolate, vorzugsweise eines Alkalimetalls wie Natrium oder Kalium, in Betracht.

Die Veresterung wird vorteilhaft in Gegenwart eines inerten Lösungsmittels durchgeführt. Gut geeignet sind insbesondere Ether wie z. B. Diethylether, Di-n-butylether, THF, Dioxan oder Anisol, Ketone wie z. B. Aceton, Butanon oder Cyclohexanon, Amide wie z. B. DMF oder Phosphorsäurehexamethyltriamid, Kohlenwasserstoffe wie z. B. Benzol, Toluol oder Xylol, Halogenkohlenwasserstoffe wie z. B. Tetrachlorkohlenstoff, Dichlormethan oder Tetrachlorethylen und Sulfoxide wie z. B. Dimethylsulfoxid oder Sulfolan.

Zur Herstellung von Nitrilen der Formel I können entsprechende Säureamide, z. B. solche, in denen an Stelle des Restes CN eine CONH₂-Gruppe steht, dehydratisiert werden. Die Amide sind z. B. aus entsprechenden Estern oder Säurehalogeniden durch Umsetzung mit Ammoniak erhältlich. Als wasserabspaltende Mittel eignen sich beispielsweise anorganische Säurechloride wie SOCl₂, PCl₃, PCl₅, POCl₃, SO₂Cl₂, COCl₂, ferner P₂O₅, P₂S₅, AlCl₃ (z. B. als Doppelverbindung mit NaCl), aromatische Sulfonsäuren und Sulfonsäurehalogenide. Man kann dabei in Gegenwart oder Abwesenheit eines inerten Lösungsmittels bei Temperaturen zwischen etwa 0° und 150° arbeiten; als Lösungsmittel kommen z. B. Basen wie Pyridin oder Triethylamin, aromatische Kohlenwasserstoffe wie Benzol, Toluol oder Xylol oder Amide wie DMF in Betracht.

Zur Herstellung der vorstehend genannten Nitrile der Formel I kann man auch entsprechende Säurehalogenide, vorzugsweise die Chloride, mit Sulfamid umsetzen, zweckmäßig in einem inerten Lösungsmittel wie z.B. Tetramethylensulfon bei Temperaturen zwischen etwa 80° und 150°, vorzugsweise bei 120°. Nach üblicher

Aufarbeitung kann man direkt die Nitrile isolieren.

Ether der Formel I sind durch Veretherung entsprechender Hydroxyverbindungen, insbesondere der Formel VI bzw. VII, vorzugsweise entsprechender Phenole, erhältlich, wobei die Hydroxyverbindung zweckmäßig zunächst in ein entsprechendes Metallderivat, z. B. durch Behandeln mit NaH, NaNH₂, NaOH, KOH, Na₂CO₃ oder K₂CO₃ in das entsprechende Alkalimetallalkoholat oder Alkalimetallphenolat übergeführt wird. Dieses kann dann mit dem entsprechenden Alkylhalogenid, -sulfonat oder Dialkylsulfat umgesetzt werden, zweckmäßig in einem inerten Lösungsmittel wie z. B. Aceton, 1,2-Dimethoxyethan, DMF oder Dimethylsulfoxid oder auch mit einem Überschuß an wäßriger oder wäßrig-alkoholischer NaOH oder KOH bei Temperaturen zwischen etwa 20° und 100°.

Zur Herstellung von Nitrilen der Formel I können auch entsprechende Chlor-, Brom- oder Jodverbindungen der Formel I mit einem Cyanid umgesetzt werden, vorzugsweise mit einem Metallcyanid wie z. B. NaCN, KCN oder Cu₂(CN)₂, z. B. in Gegenwart von Pyridin in einem inerten Lösungsmittel wie z. B. DMF oder N-Methylpyrrolidon bei Temperaturen zwischen 20° und 200°.

Verbindungen der Formel I, worin A durch mindestens ein F-Atom und/oder eine CN-Gruppe substituiert ist, können auch aus den entsprechenden Diazoniumsalzen durch Austausch der Diazoniumgruppe gegen ein Fluoratom oder gegen eine CN-Gruppe, z. B. nach den Methoden von Schiemann oder Sandmeyer, erhalten werden.

Dioxanderivate bzw. Dithianderivate der Formel I werden zwecksmäßig durch Reaktion eines entsprechenden Aldehyds (oder eines seiner reaktionsfähigen Derivate) mit einem entsprechenden 1,3-Diol (oder einem seiner reaktionsfähigen Derivate) bzw. einem entsprechenden 1,3-Dithiol hergestellt, vorzugsweise in Gegenwart eines inerten Lösungsmittels wie z. B. Benzol oder Toluol und/oder eines Katalysators, z. B. einer starken Säure wie Schwefelsäure, Benzol- oder p-Toluolsulfonsäure, bei Temperaturen zwischen etwa 20° und etwa 150°, vorzugsweise zwischen 80° und 120°. Als reaktionsfähige Derivate der Ausgangsstoffe eignen sich in erster Linie Acetale.

Die genannten Aldehyde und 1,3-Diole bzw. 1,3-Dithiole sowie ihre reaktionsfähigen Derivate sind zum Teil bekannt, zum Teil können sie ohne Schwierigkeiten nach Standardverfahren der Organischen Chemie aus literaturbekannten Verbindungen hergestellt werden. Beispielsweise sind die Aldehyde durch Oxydation ent-

sprechender Alkohole oder durch Reduktion von Nitrilen oder entsprechenden Carbonsäuren oder ihrer Derivate, die Diole durch Reduktion entsprechender Diester und die Dithiole durch Umsetzung entsprechender Dihalogenide mit NaSH erhältlich.

5

25

55

Die erfindungsgemäßen flüssigkristallinen Medien enthalten vorzugsweise neben einer oder mehreren erfindungsgemäßen Verbindungen als weitere Bestandteile 2 bis 40, insbesondere 4 bis 30 Komponenten. Ganz besonders bevorzugt enthalten diese Medien neben einer oder mehreren erfindungsgemäßen Verbindungen 7 bis 25 Komponenten. Diese weiteren Bestandteile werden vorzugsweise ausgewählt aus nematischen oder nematogenen (monotropen oder isotropen) Substanzen, insbesondere Substanzen aus den Klassen der Azoxybenzole, Benzylidenaniline, Biphenyle, Terphenyle, Phenyl- oder Cyclohexylbenzoate, Cyclohexan-carbonsäure-phenyl- oder Cyclohexyl-ester, Phenyl- oder Cyclohexylester der Cyclohexylcyclohexan-carbonsäure, Phenyl- oder Cyclohexylcyclohexancarbonsäure, Cyclohexylcyclohexane, Phenyl- oder Cyclohexylcyclohexylcyclohexane, 1,2-Diphenylethane, 1,2-Dicyclohexylchane, 1-Phenyl-2-cyclohexylchane, 1-Cyclohexyl-2-(4-phenyl-cyclohexyl)-ethane, 1-Cyclohexyl-2-biphenylchane, 1-Phenyl-2-cyclohexylchane, gegebenenfalls halogenierten Stilebene, Benzylphenylether, Tolane und substituierten Zimtsäuren. Die 1,4-Phenylengruppen in diesen Verbindungen können auch fluoriert sein.

Die wichtigsten als weitere Bestandteile erfindungsgemäßer Medien in Frage kommenden Verbindungen lassen sich durch die Formeln 1, 2, 3, 4 und 5 charakterisieren:

R'-L-E-R'' R'-L-COO-E-R'' R'-L-OOC-E-R'' $R'-L-CH_2CH_2-E-R''$ $R'-L-C \equiv C-E-R''$

In den Formeln 1, 2,3,4 und 5 bedeuten L und E, die gleich oder verschieden sein können, jeweils unabhängig voneinander einen bivalenten Rest aus der aus —Phe—, —Cyc—, —Phe—Phe—, —Phe—Cyc—, —Cyc—, —Pyr—, —Dio—, —G—Phe— und —Cyc— sowie deren Spiegelbilder gebildeten Gruppe, wobei Phe unsubstituiertes oder durch Fluor substituiertes 1,4-Phenylen, Cyc trans-1,4-Cyclohexylen oder 1,4-Cyclohexenylen, Pyr Pyrimidin-2,5-diyl oder Pyridin-2,5-diyl, Dio 1,3-Dioxan-2,5-diyl und G 2-(trans-1,4-Cyclohexyl)-ethyl, Pyrimidin-2,5-diyl, Pyridin-2,5-diyl oder 1,3-Dioxan-2,5-diyl bedeuten.

Vorzugsweise ist einer der Reste L und E Cyc, Phe oder Pyr. E ist vorzugsweise Cyc, Phe oder Phe-Cyc. Vorzugsweise enthalten die erfindungsgemäßen Medien eine oder mehrere Komponenten ausgewählt aus den Verbindungen der Formeln 1, 2,3,4 und 5, worin L und E ausgewählt sind aus der Gruppe Cyc, Phe und Pyr, und gleichzeitig eine oder mehrere Komponenten ausgewählt aus den Verbindungen der Formeln 1, 2,3,4 und 5, worin einer der Reste L und E ausgewählt ist aus der Gruppe Cyc, Phe und Pyr und der andere Rest ausgewählt ist aus der Gruppe —Phe—Phe—Phe—Phe—Cyc—, —G—Phe— und —G—Cyc—, und gegebenenfalls eine oder mehrere Komponenten ausgewählt aus den Verbindungen der Formeln 1, 2, 3, 4 und 5, worin die Reste L und E ausgewählt sind aus der Gruppe —Phe—Cyc—, —Cyc—Cyc—, —Phe— und —G—Cyc—.

die Reste L und E ausgewählt sind aus der Gruppe —Phe—Cyc—, —Cyc—Cyc—, —Phe— und —G—Cyc—. R' und R" bedeuten in den Verbindungen der Teilformeln 1a, 2a, 3a, 4a und 5a jeweils unabhängig voneinander Alkyl, Alkenyl, Alkoxy, Alkenyloxy oder Alkanoyloxy mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen. Bei den meisten dieser Verbindungen sind R' und R" voneinander verschieden, wobei einer dieser Reste meist Alkyl oder Alkenyl ist. In den Verbindungen der Teilformeln 1b, 2b, 3b, 4b und 5b bedeutet R"—CN,—CF3,—OCF3,—OCHF2, F, Cl oder—NCS; R hat dabei die bei den Verbindungen der Teilformeln 1a bis 5a angegebene Bedeutung und ist vorzugsweise Alkyl oder Alkenyl. Aber auch andere Varianten der vorgesehenen Substituenten in den Verbindungen der Formeln 1, 2,3,4 und 5 sind gebräuchlich. Viele solcher Substanzen oder auch Gemische davon sind im Handel erhältlich. Alle diese Substanzen sind nach literaturbekannten Methoden oder in Analogie dazu erhältlich.

Die erfindungsgemäßen Medien enthalten vorzugsweise neben Komponenten aus der Gruppe der Verbindungen 1a, 2a, 3a, 4a und 5a (Gruppe 1) auch Komponenten aus der Gruppe der Verbindungen 1b, 2b, 3b, 4b und 5b (Gruppe 2), deren Anteile vorzugsweise wie folgt sind:

Gruppe 1:20 bis 90%, insbesondere 30 bis 90%, Gruppe 2:10 bis 80%, insbesondere 10 bis 50%,

wobei die Summe der Anteile der erfindungsgemäßen Verbindungen und der Verbindungen aus den Gruppen 1 und 2 bis zu 100% ergeben.

Die erfindungsgemäßen Medien enthalten vorzugsweise 1 bis 40%, insbesondere vorzugsweise 5 bis 30% an erfindungsgemäßen Verbindungen. Weiterhin bevorzugt sind Medien, enthaltend mehr als 40%, insbesondere 45 bis 90% an erfindungsgemäßen Verbindungen. Die Medien enthalten vorzugsweise drei, vier oder fünf erfindungsgemäße Verbindungen.

Die Herstellung der erfindungsgemäßen Medien erfolgt in an sich üblicher Weise. In der Regel werden die Komponenten ineinander gelöst, zweckmäßig bei erhöhter Temperatur. Durch geeignete Zusätze können die flüssigkristallinen Phasen nach der Erfindung so modifiziert werden, daß sie in allen bisher bekannt gewordenen Arten von Flüssigkristallanzeigeelementen verwendet werden können.

DE 42 35 975

Derartige Zusätze sind dem Fachmann bekannt und in der Literatur ausführlich beschrieben (H. Kelker/R. Hatz, Handbook of Liguid Crystals, Verlag Chemie, Weinheim, 1980). Beispielsweise können pleochroitische Farbstoffe zur Herstellung farbiger Guest-Host-Systeme oder Substanzen zur Veränderung der dielektrischen

Anisotropie, der Viskosität und/oder der Orientierung der nematischen Phasen zugesetzt werden.

Die folgenden Beispiele sollen die Erfindung erläutern, ohne sie zu begrenzen. mp. = Schmelzpunkt, cp. = Klärpunkt. Vor- und nachstehend bedeuten Prozentangaben Gewichtsprozent; alle Temperaturen sind in Grad Celsius angegeben. "Übliche Aufarbeitung" bedeutet: man gibt Wasser hinzu, extrahiert mit Methylenchlorid, trennt ab, trocknet die organische Phase, dampft ein und reinigt das Produkt durch Kristallisation und/oder Chromatographie.

Es bedeuten ferner:

10

30

40

45

50

K: Kristallin-fester Zustand, S: smektische Phase (der Index kennzeichnet den Phasentyp), N: nematischer Zustand, Ch: cholesterische Phase, I: isotrope Phase. Die zwischen zwei Symbolen stehende Zahl gibt die Umwandlungstemperatur in Grad Celsius an.

15	DAST	Diethylaminoschwefeltrifluorid		
	DCC	Dicyclohexylcarbodiimid		
20	DDQ	Dichlordicyanobenzochinon		
	DIBALH	Diisobutylaluminiumhydrid		
	HMTAP	Hexamethyltriaminophosphin		
	KOT	Kalium-tertiär-butanolat		
	PCC	Pyridiniumchlorochromat		
	THF	Tetrahydrofuran		
25	TPP	Triphenylphosphin		
	pTSOH	p-Toluolsulfonsäure		

Beispiel 1

Darstellung von 2-[4-(trans-4-Pentylcyclohexyl)phenyl]-6-(difluormethylen)-spiro[3.3]heptan

A) 3-[4-(trans-4-Pentycyclohexyl)-phenyl)]-1-methylencyclobutan

Ein Gemisch aus 0,1 mol 3-[4-(trans-4-Pentylcyclohexyl)phenyl]-cylclobutanon (hergestellt nach DE-OS 42 06 771) und 0,3 l THF wird bei 0°C mit 0,1 mol einer Lösung von Triphenylphosphinmethylen in 500 ml THF versetzt.

Das Reaktionsgemisch wird 2 Stunden bei Raumtemperatur gerührt und wie üblich aufgearbeitet. Das erhaltene Methylen-Derivat wird ungereinigt weiterverarbeitet.

B) 6-[4-(trans-4-Pentylcyclohexyl)-phenyl]-1,1-dichlor-spiro[3.3]heptanon

Ein Gemisch aus 0,25 mol 1A, 23,0 g Zink-Kupfer (3% Kupfer) und 800 ml Diethylether wird innerhalb 15 Minuten mit 0,25 mol Trichloracetylchlorid versetzt und anschließend 8 Stunden unter Rückfluß gerührt. Nach üblicher Aufarbeitung erhält man das Produkt, welches ungereinigt weiterverarbeitet wird.

C) 3-[4-(trans-4-Pentylcyclohexyl)-phenyl]-spiro[3.3]heptan-2-on

Ein Gemisch aus 0,144 mol 1B, 0,53 mol Zink-Pulver und 880 ml Eisessig wird 17 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Nach üblicher Aufarbeitung erhält man das Produkt, welches ungereinigt weiterverarbeitet wird.

D)

Ein Gemisch aus 1,5 mol Dibromdifluormethan, 100 ml Tetraglyme wird bei 0°C mit einem Gemisch aus 0,3 mol Hexamethyltriaminophosphin und 50 ml Tetraglyme versetzt. Anschließend werden 0,075 und 1C hinzugegeben und 16 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Nach üblicher Aufarbeitung und Kristallisation aus 100 ml Ethanol/Ethylacetat erhält man das reine Produkt.

Analog werden hergestellt

- 2-[4-(trans-4-Propylcyclohexyl)-phenyl]-6-(difluormethylen)-spiro[3.3]heptan, K 71 N(66 1), $\Delta n = 0.116$, $\Delta \epsilon =$ 3.88
- 2-[4-(trans-4-Ethylcyclohexyl)-phenyl]-6-(difluormethylen)-spiro[3.3]heptan
 - 2-[4-(trans-4-Butylcyclohexyl)-phenyl]-6-(difluormethylen)-spiro[3.3]heptan

 - 2-[4-(trans-4-Hexylcyclohexyl)-phenyl]-6-(difluormethylen)-spiro[3,3]heptan 2-[4-(trans-4-Heptylcyclohexyl)-phenyl]-6-(difluormethylen)-spiro[3,3]heptan
 - 2-[4-[trans-4-Ethylcyclohexyl]-2,3-difluorphenyl-6-(diffluormethylen)-spiro[3,3]heptan
- 2-[4-[trans-4-Propylcyclohexyl)-2,3-difluorphenyl]-6-(difluormethylen)-spiro[3,3]heptan
- 2-[4-[trans-4-Pentylcyclohexyl]-2,3-difluorphenyl]-6-(difluormethylen)-spiro[3.3]heptan
- 2-[4-[trans-4-Hexylcyclohexyl)-2,3-difluorphenyl]-6-(difluormethylen)-spiro[3,3]heptan
- 2-[4-[trans-4-Heptylcyclohexyl)-2,3-difluorphenyl]-6-(difluormethylen)-spiro[3.3]heptan

2-[4-[trans-4-Ethylcyclohexyl]-2,6-difluorphenyl]-6-(difluormethylen)-spiro[3.3]heptan 2-[4-[trans-4-Propylcyclohexyl]-2,6-difluorphenyl]-6-(difluormethylen)-spiro[3.3]heptan	•				
2-[4-[trans-4-Pentylcyclohexyl]-2,6-difluorphenyl]-6-(difluormethylen)-spiro[3.3]heptan 2-[4-[trans-4-Hexylcyclohexyl]-2,6-difluorphenyl]-6-(difluormethylen)-spiro[3.3]heptan 2-[4-[trans-4-Heptylcyclohexyl]-2,6-difluorphenyl]-6-(difluormethylen)-spiro[3.3]heptan 2-[4-[trans-4-Heptylcyclohexyl]-6-(difluormethylen)-spiro[3.3]heptan	5				
2-(trans-4-Ethylcyclohexyl)-6-(difluormethylen)-spiro[3.3]heptan 2-(trans-4-Propylcyclohexyl)-6-(difluormethylen)-spiro[3.3]heptan, K 58 S _B 151 N 157.4 I, $\Delta \epsilon = 2.6$, $\Delta n = 0.073$ 2-(trans-4-Butylcyclohexyl)-6-(difluormethylen)-spiro[3.3]heptan 2-(trans-4-Pentylcyclohexyl)-6-(difluormethylen)-spiro[3.3]heptan					
2-(trans-4-Hexylcyclohexyl)-6-(difluormethylen)-spiro[3.3]heptan 2-(trans-4-Heptylcyclohexyl)-6-(difluormethylen)-spiro[3.3]heptan 2-(trans-4-Octylcyclohexyl)-6-(difluormethylen)-spiro[3.3]heptan 2-[trans,trans-4-(4-Ethylcyclohexyl)-cyclohexyl]-6-(difluormethylen)-spiro[3.3]heptan	10				
2-[trans,trans-4-(4-Propylcyclohexyl]-6-(difluormethylen)-spiro[3.3]heptan 2-[trans,trans-4-(4-Butylcyclohexyl]-cyclohexyl]-6-(difluormethylen)-spiro[3.3]heptan 2-[trans,trans-4-(4-Pentylcyclohexyl]-cyclohexyl]-6-(difluormethylen)-spiro[3.3]heptan 2-[trans,trans-4-(4-Hexylcyclohexyl]-cyclohexyl]-6-(difluormethylen)-spiro[3.3]heptan 2-[trans,trans-4-(4-Heptylcyclohexyl)-cyclohexyl]-6-(difluormethylen)-spiro[3.3]heptan	15				
2-[4-(trans-4-Ethylcyclohexyl)-2-fluorphenyl]-6-(difluormethylen)-spiro[3.3]heptan 2-[4-(trans-4-Propylcyclohexyl)-2-fluorphenyl]-6-(difluormethylen)-spiro[3.3]heptan 2-[4-(trans-4-Butylcyclohexyl)-2-fluorphenyl]-6-(difluormethylen)-spiro[3.3]heptan 2-[4-(trans-4-Pentylcyclohexyl)-2-fluorphenyl]-6-(difluormethylen)-spiro[3.3]heptan 2-[4-(trans-4-Hexylcyclohexyl)-2-fluorphenyl]-6-(difluormethylen)-spiro[3.3]heptan 2-[4-(trans-4-Heptylcyclohexyl)-2-fluorphenyl]-6-(difluormethylen)-spiro[3.3]heptan	20				
Beispiel 2	25				
Herstellung von 7-Pentyl-2-(difluormethylen)-spiro[3,5]nonan					
2A) 7-Pentyl-1,1-dichlor-spiro[3,5]nonan-2-on	30				
0,1 mol 4-Pentyl-1-methylencyclohexan (hergestellt aus 4-Pentylcyclohexanon und Triphenylmethylenphosphin analog Beispiel IA) wird analog Beispiel 1B mit 0,1 mol Trichloracetylchlorid in Gegenwart von 10 g Zink-Kupfer und 300 ml Diethylether umgesetzt. Nach üblicher Aufarbeitung wird das Produkt ungereinigt weiterverarbeitet.					
2B) 7-Pentyl-spiro[3,5]nonan-2-on					
0,075 mol 2A werden mit 0,025 ml Zink-Pulver gemäß Beispiel 1C behandelt. Das so erhaltene Produkt wird ungereinigt weiterverarbeitet.	40				
2C)					
7-Pentyl-2-(difluormethylen)-spiro[3,5]nonan 0,05 mol 2B werden mit 0,1 mol Dibromdifluormethan gemäß Beispiel 1D umgesetzt. Nach üblicher Aufarbeitung erhält man das reine Produkt. Analog werden hergestellt	45				
7-Ethyl-2-(difluormethylen)-spiro[3,5]nonan 7-Propyl-2-(difluormethylen)-spiro[3,5]nonan 7-Butyl-2-(difluormethylen)-spiro[3,5]nonan 7-Heptyl-2-(difluormethylen)-spiro[3,5]nonan 7-Hexyl-2-(difluormethylen)-spiro[3,5]nonan 7-Octyl-2-(difluormethylen)-spiro[3,5]nonan	50				
7-(4-trans-4-Ethylcyclohexyl)-2-(difluormethylen)-spiro[3,5]nonan 7-(4-trans-4-Propylcyclohexyl)-2-(difluormethylen)-spiro[3,5]nonann, K. 22 I 7-(4-trans-4-Pentylcyclohexyl)-2-(difluormethylen)-spiro[3,5]nonan	55				
Beispiel 3					
6-[4-(trans-4-Propylcyclohexyl)-phenyl]-2-methylen-spiro[3.3]heptan					
0,1 mol 1C wird gemäß Beispiel 1A mit Triphenylmethylenphosphin umgesetzt. Analog werden hergestellt	60				
6-[4-(trans-4-Ethylcyclohexyl)-phenyl]-2-methylen-spiro[3.3]heptan 6-[4-(trans-4-Butylcyclohexyl)-phenyl]-2-methylen-spiro[3.3]heptan 6-[4-(trans-4-Pentylcyclohexyl)-phenyl]-2-methylen-spiro[3.3]heptan 6-[4-(trans-4-Hexylcyclohexyl)-phenyl]-2-methylen-spiro[3.3]heptan 6-[4-(trans-4-Heptylcyclohexyl)-phenyl]-2-methylen-spiro[3.3]heptan 6-[4-(trans-4-Heptylcyclohexyl)-phenyl]-2-methylen-spiro[3.3]heptan 6-[trans,trans-4-(Ethylencyclohexyl)-cyclohexyl]-2-methylen-spiro[3.3]heptan	65				

```
6-[trans, trans-4-(Propylencyclohexyl]-cyclohexyl]-2-methylen-spiro[3,3]heptan
6-[trans,trans-4-(Butylencyclohexyl]-cyclohexyl]-2-methylen-spiro[3.3]heptan
6-[trans,trans-4-(Pentylencyclohexyl]-cyclohexyl]-2-methylen-spiro[3.3]heptan 6-[trans,trans-4-(Hexylencyclohexyl]-cyclohexyl]-2-methylen-spiro[3.3]heptan
6-[trans,trans-4-(Heptylencyclohexyl)-cyclohexyl]-2-methylen-spiro[3.3]heptan
6-(3,4,5-Trifluorphenyl)-2-methylen-spiro[3.3]heptan
6-(3,4,5-Trifluorphenyl)-2-ethyliden-spiro[3.3]heptan
6-(3.4.5-Trifluorphenyl)-2-propyliden-spiro[3.3]heptan
6-(3,4,5-Trifluorphenyl)-2-butyliden-spiro[3.3]heptan
6-(3,4,5-Trifluorphenyl)-2-pentyliden-spiro[3,3]heptan
6-(3,4,5-Trifluorphenyl)-2-hexyliden-spiro[3,3]heptan
6-(3,4,5-Trifluorphenyl)-2-heptyliden-spiro[3,3]heptan
6-(3,4,5-Trifluorpheny I)-2-octyliden-spiro[3,3]heptan
6-(3,4-Difluorphenyl)-2-methylen-spiro[3,3]heptan
6-(3,4-Difluorphenyl)-2-ethyliden-spiro[3,3]heptan
6-(3,4-Difluorphenyl)-2-propyliden-spiro[3,3]heptan
6-(3,4-Difluorphenyl)-2-butyliden-spiro[3,3]heptan
6-(3,4-Difluorphenyl)-2-pentyliden-spiro[3.3]heptan
6-(3,4-Difluorphenyl)-2-hexyliden-spiro [3,3]heptan
6-(3,4-Difluorphenyl)-2-heptyliden-spiro[3,3]heptan
6-(3,4-Difluorphenyl)-2-netyliden-spiro[3.3]heptan
6-[trans-4-(3,4-Difluorphenyl)-cyclohexyl]-2-methylen-spiro[3.3]heptan
6-[trans-4-(3,4-Difluorphenyl)-cyclohexyl]-2-ethyliden-spiro[3.3]heptan
6-[trans-4-(3,4-Difluorphenyl)-cyclohexyl]-2-propyliden-spiro[3,3]heptan
6-[trans-4-(3,4-Difluorphenyl)-cyclohexyl]-2-butyliden-spiro[3.3]heptan
6-[trans-4-(3,4-Difluorphenyl)-cyclohexyl]-2-pentyliden-spiro[3.3]heptan 6-[trans-4-(3,4-Difluorphenyl)-cyclohexyl]-2-hexyliden-spiro[3.3]heptan 6-[trans-4-(3,4-Difluorphenyl)-cyclohexyl]-2-heptyliden-spiro[3.3]heptan
6-[trans-4-(3,4-Difluorphenyl)-cyclohexyl]-2-octyliden-spiro[3.3]heptan
6-[trans-4-(3,4,5-Trifluorphenyl)-cyclohexyl]-2-methylen-spiro[3,3]heptan
6-[trans-4-(3,4,5-Trifluorphenyl)-cyclohexyl]-2-ethyliden-spiro[3,3]heptan
6-[trans-4-(3,4,5-Trifluorphenyl)-cyclohexyl]-2-propyliden-spiro[3,3]heptan
6-[trans-4-(3,4,5-Trifluorphenyl)-cyclohexyl]-2-butyliden-spiro[3,3]heptan
6-[trans-4-(3,4,5-Trifluorphenyl)-cyclohexyl]-2-pentyliden-spiro[3.3]heptan
6-[trans-4-(3,4,5-Trifluorphenyl)-cyclohexyl]-2-hexyliden-spiro[3,3]heptan 6-[trans-4-(3,4,5-Trifluorphenyl)-cyclohexyl]-2-heptyliden-spiro[3,3]heptan
6-[trans-4(3,4,5-Trifluorphenyl)-cyclohexyl]-2-octylidenspiro[3,3]heptan
```

Beispiel 4

Herstellung von 11-Pentyl-2-(difluormethylen)-trispiro[3.1.1.5.1.I]pentadecan

Diese Verbindung wird gemäß folgendem Schema aus 0,1 mol 2B hergestellt

45

50

55

DE 42 35 975

10

15

20

60

65

1) $CH_2=P(C_6H_5)_3$ 2) Cl₃C-COCl Zn 2B 4A Zn 1) $CH_2=P(C_6H_5)_3$ Cl Cl 2) Cl₃COC1/Zn **4B** 4C Zn Br₂CF₂ C5H11 P (C6H5) 3 25 4D Analog werden hergestellt 30 11-Ethyl-2-(difluormethylen)-trispiro[3.1.1.5.1.1]pentadecan 11-Propyl-2-(difluormethylen)-trispiro[3.1.1.5.1.1]pentadecan 11-Butyl-2-(difluormethylen)-trispiro[3.1.1.5.1.1]pentadecan 11-Hexyl-2-(difluormethylen)-trispiro[3.1.1.5.1.1]pentadecan 11-Heptyl-2-(difluormethylen)-trispiro[3.1.1.5.1.1]pentadecan 35 Beispiel 5 Herstellung von 11-Pentyl-2-methylen-trispiro[3.1.5.1.1]pentadecan 0,01 mol 3D werden mit 0,01 mol Triphenylmethylenphosphin gemäß Beispiel 1A umgesetzt. 40 Analog werden hergestellt 11-Ethyl-2-methylen-trispiro[3.1.1.5.1.1]pentadecan 11-Propyl-2-methylen-trispiro[3.1.1.5.1.1]pentadecan 11-Butyl-2-methylen-trispiro[3.1.1.5.1.1]pentadecan 45 11-Hexyl-2-methylen-trispiro 3.1.1.5.1.1 pentadecan 11-Heptyl-2-methylen-trispiro[3.1.1.5.1.1]pentadecan Beispiel 6 50 Herstellung von 7-(3,4,5-Trifluorphenyl)-2-methylen-spiro[3,5]nonan 6A) 4-(4-Methylencyclohexyl)-1,2,6-trifluorbenzol 0,1 mol 4-(4-Oxocyclohexyl)-1,2,6-trifluorbenzol (hergestellt durch Addition von 3,4,5-Trifluorphenylmagnesi-55

umbromid am Cyclohexandion-monoethylen-Ketal, Hydrierung und Ketalspaltung) wird gemäß Beispiel 1A mit Triphenylmethylenphosphin umgesetzt. Das so erhaltene Produkt wird ohne Aufreinigung weiterverarbeitet.

6B) 7-(3,4,5-Trifluorphenyl)-1,1-dichlor-spiro[3,5]nonan-2-on

0,05 mol 5A werden mit Trichloracetylchlorid gemäß Beispiel 1B umgesetzt. Das so erhaltene Produkt wird ohne Aufreinigung weiterverarbeitet.

6C) 7-(3,4,5-Trifluorphenyl)-spiro[3,5]nonan-2-on

0,03 mol 5B werden mit Zink gemäß Beispiel 1C umgesetzt. Das so erhaltene Produkt wird ohne Aufreinigung weiterverarbeitet.

42 35 975 DE **A1**

6D) 7-(3,4,5-Trifluorphenyl)-2-methylen-spiro[3,5]heptan

0,01 mol 5C werden mit 0,01 mol Triphenylmethylenphosphin gemäß Beispiel 1A umgesetzt. Man erhält das Produkt nach üblicher Aufarbeitung.

Analog werden hergestellt

7-(3,5-Difluor-4-trifluormethoxyphenyl)-2-methylen-spiro[3,5]heptan

7-(3,4,-Difluorphenyl)-2-methylen-spiro[3,5]heptan

7-(3,5-Difluor-4-difluormethoxyphenyl)-2-methylenspiro[3,5]heptan

7-(3,4,5-Trifluorphenyl)-2-propyliden-spiro[3,5]heptan 7-(3,4,5-Trifluorphenyl)-2-butyliden-spiro[3,5]heptan

7-(3,4,5-Trifluorphenyl)-2-putyliden-spiro[3,5]heptan 7-(3,4,5-Trifluorphenyl)-2-hexyliden-spiro[3,5]heptan 7-(3,4,5-Trifluorphenyl)-2-heptyliden-spiro[3,5]heptan 7-(3,4,5-Trifluorphenyl)-2-octyliden-spiro[3,5]heptan 7-(3,4,5-Trifluorphenyl)-2-ethyliden-spiro[3,5]heptan

7-(3,4-Difluorphenyl)-2-ethyliden-spiro[3,5]heptan

7-(3,4-Difluorphenyl)-2-propyliden-spiro[3,5]heptan

7-(3,4-Difluorphenyl)-2-butyliden-spiro[3,5]heptan 7-(3,4-Difluorphenyl)-2-pentyliden-spiro[3,5]heptan 7-(3,4-Difluorphenyl)-2-hexyliden-spiro[3,5]heptan 7-(3,4-Difluorphenyl)-2-hexyliden-spiro[3,5]heptan

7-(3,4-Difluorphenyl)-2-heptyliden-spiro[3,5]heptan

7-(3,4-Difluorphenyl)-2-octyliden-spiro[3,5]heptan

Beispiel 7

Zu einer Basismischung (B) bestehend aus

werden jeweils

5

10

20

35

55

gegeben.

Die physikalischen Daten der so erhaltenen Mischungen können Tabelle I entnommen werden:

Tabelle 1

1	Klärpunkt (°C)	Δε	Δn	Viskosität	25
В	91	5,20	0,094	15,0	30
B + (1)	96,7	5,05	0,093	15,2	
B + (2)	90,2	5,10	0,092	14,5	

Die erfindungsgemäße Verbindung erzielt einen wesentlich höheren Klärpunkt, wohingegen die anderen, anwendungstechnisch relevanten Eigenschaften nahezu unverändert bleiben.

Patentansprüche 40

1. Methylenspiroalkan-Derivate der Formel I,

$$X^{1}$$
 X^{2}
 MG
 MG
 MG
 MG

worin 50

X¹ und X² jeweils unabhängig voneinander H, F, Cl, CF₃ oder Alkyl mit 1 bis 6 C-Atomen,

W CH₂ oder CH₂CH₂,

MG eine mesogene Gruppe, und

m 1, 2 oder 3 bedeuten.

2. Derivate nach Anspruch 1, worin MG einen Rest der Formel II bedeutet,

$$-Z^1-A^1-(Z^2-A^2)_n-R^1$$
 (II)

worin 60

A¹ und A² jeweils unabhängig voneinander unsubstituiertes oder durch 1 bis 2 Fluoratome substituiertes 1,4-Phenylen, worin auch eine oder zwei CH-Gruppen durch N ersetzt sein können, oder unsubstituiertes oder durch eine Cyanogruppe substituiertes 1,4-Cyclohexylen worin auch eine oder zwei CH₂-Gruppen durch O oder S ersetzt sein können, Thiadiazol-2,5-diyl, 1,4-Bicyclo[2,2,2]-octylen, oder einen Rest der Formel

$$\longrightarrow$$
 \longrightarrow \longrightarrow \longrightarrow \longrightarrow \longrightarrow \longrightarrow \longrightarrow

5

10

15

20

worii

r und s jeweils 0, 1, 2 oder 3 bedeuten,

Z¹ und Z² jeweils unabhängig voneinander -CO-O-, -O-CO-, CH₂O-, -OCH₂-, -CH₂CH₂-, -C=C- oder eine Einfachbindung,

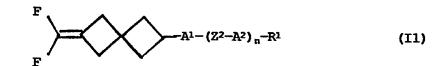
 R^1 eine Alkyl-, Alkoxy-, Alkenyl oder Alkenyloxygruppe mit 1 bis 16 C-Atomen und n0,1,oder 4

bedeuten.

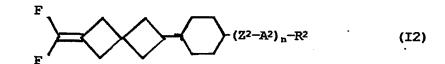
3. Derivate nach Anspruch 1 oder 2, worin W CH2 ist.

4. Derivate nach einem der Ansprüche 1 bis 3, worin X¹ und X² gleich sind und H oder F bedeuten.

5. Derivate nach Anspruch 4 der Formel II,



worin A¹ und Z² die in Anspruch 2 angegebene Bedeutung besitzen.
 Derivate nach Anspruch 5 der Formel I2,



35

30

worin R², Z², A² und n die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung besitzen.

7. Flüssigkristallines Medium enthaltend mindestens zwei flüssigkristalline Komponenten, dadurch gekennzeichnet, daß es mindestens eine Verbindung enthält, welche ein Strukturelement der Formel III aufweist



45

40

worin X1, X2, W und m die angegebene Bedeutung besitzen.

8. Flüssigkristallines Medium nach Anspruch 7, dadurch gekennzeichnet, daß es mindestens eine Verbindung der Formel I enthält.

9. Elektrooptische Anzeige enthaltend flüssigkristallines Medium nach Anspruch 7 oder 8.

55

50

60